

Modelo Orbital

Não se admite mais a existência de órbitas circulares ou elípticas para os elétrons, mas uma região de máxima probabilidade de se encontrar o elétron no seu movimento ao redor do núcleo.

Louis De Broglie propôs que o elétron fosse uma **onda-partícula** por ora se comportar como partícula, ora se comportar como onda.

Heisenberg enunciou o **princípio da incerteza**, segundo o qual “é impossível determinar simultaneamente a posição de um elétron no átomo”. A partir desse princípio não tem sentido falar em posição do elétron no átomo, mas sim em uma região de máxima probabilidade onde ele possa estar, denominada de **orbital**. Essa região é determinada por uma **função de onda** (ψ) deduzida por *Schrödinger*.